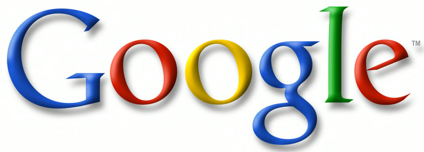
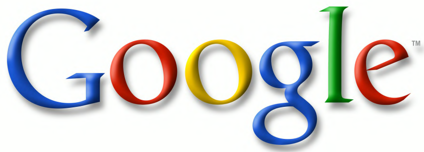
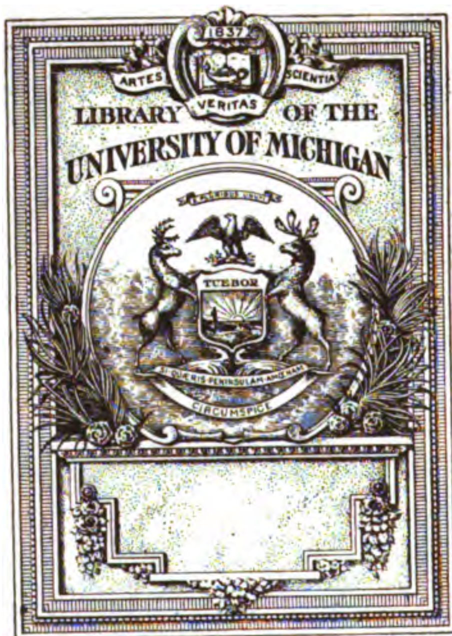





1837
ARTES
VERITAS
SCIENTIA
LIBRARY OF THE
UNIVERSITY OF MICHIGAN
TUEBOR
SI QUAERIS PENINSULAM AMOENAM
CIRCUMSPICE

Jahresbericht

über die Fortschritte

der

Chemie

und verwandter Theile anderer Wissenschaften

herausgegeben

1867 von H. Will
1868 bis 1869 von A. Strecker
1870 bis 1874 von A. Naumann
1875 bis 1876 von F. Fittica.

Register zu den Berichten
für 1867 bis 1876.

Giessen,
J. Ricker'sche Buchhandlung.
1880.

Vorwort.

Das vorliegende General-Register des *Jahresberichts der Chemie* und verwandter Theile anderer Wissenschaften umfaſst die Arbeiten der Jahrgänge 1867 bis 1876. Es ist möglichst vollständig und sorgfältig zusammengestellt. Abweichend von den beiden vorhergehenden Registern für 1847 bis 1856 und für 1857 bis 1866 sind nicht die Bandzahlen der einzelnen Jahrgänge, sondern der Uebersichtlichkeit halber die Jahreszahlen selbst, mit Weglassung von 18, vorgedruckt.

Statt der Salze des Natrons, Kali's u. s. w. wurde allgemein die des Natriums, Kaliums u. s. w. gesetzt; diejenigen der organischen Verbindungen sind zumeist bei diesen angeführt. Die einfachen Derivate organischer Substitutionsproducte sind auch bei Monoderivaten, sowie Ortho-, Meta- und Paraderivaten zu suchen.

F.

Autorenregister.

A.

Jahresbericht

über die Fortschritte

der

Chemie

und verwandter Theile anderer Wissenschaften

herausgegeben

1867 von **H. Will**
1868 bis **1869** von **A. Strecker**
1870 bis **1874** von **A. Naumann**
1875 bis **1876** von **F. Fittica.**

Register zu den Berichten
für 1867 bis 1876.

Giessen,
J. Ricker'sche Buchhandlung.
1880.

sungs- und Verdünnungswärmen 77; Wärmeentwicklung bei Krystallisation, Coagulation u. s. w. 80; Lösungs- und Verdünnungswärme der Salpetersäure 80; thermische Verhältnisse des Schwefelsäuredihydrats 82; Bildungswärme von Niederschlägen 83; Bestehen bestimmter Säure- und Alkalihydrate in Lösungen 84; Kältemischungen 85; thermische Bildung der Oxyde des Stickstoffs 112; thermische Untersuchung der Cyanreihe 113; Neutralisationswärmen 116; thermochemische Untersuchung über die Sulfide 118; festes salpetrigs. Ammoniak 218; Darstellung von Salpetersäureanhydrid 220; Oxyde des Stickstoffs 221; Carbonyle 303; Oxydation der Kohlenwasserstoffe 303; Acetylenkupfer und Acetylensilber 319; Chrysen, Triphenylen 369; Aldehyd 503; Darstellung von Ameisensäure 549, von neutralem essigs. Ammoniak 557; Chamäleonlösung 958;

75: calorimetrische Apparate 50; Lösungen von Säuren und Alkalien 59; Lösungswärme 64; Neutralisationswärme der fetten Säuren 70; Constitution gelöster Salze und Säuren 72; Vertheilung einer Säure zwischen mehreren Basen 74; Verbindungswärme der Oxyde des Stickstoffs 74; Bildungswärmen von Hyperoxyden 75; Bildungswärmen von Cyanverbindungen 75; Bildungswärmen von Hydraten 85, von den allotropischen Modificationen des Schwefels 86; Reductionswärme des übermangans. Kalis 87; Verbrennungs- und Bildungswärme der Ameisensäure, der Oxalsäure 87; Umwandlungswärme von Essigsäureanhydrid in Hydrat 88; Wärmeentbindung bei der Einwirkung von Chlor auf Salze 91; Grundsätze der Thermochemie 93; Addition von Jodwasserstoffsäure und Propylen 152; saures essigs. Ammoniak 507; Nachweis von Aethylalkohol 965; Zuckerbildung 1122;

76: Moleküle 4; Lösungswärmen der Wasserstoffsäuren in Alkohol, wenig löslicher Körper 82; Bildungswärme des Ozons 87; Bildungs- und Umwandlungswärmen des unterschwefligs. Kaliums, der hydroschwefligen Säure, der unterschwefligs. Salze, des Hydroxylamins 89, des salpeters. Ammoniaks, der Amide, von Kohlenwasserstoffen 90; Bildungs- und Umwandlungswärme des Acetylens, des Aethylens, von Aethylchlorid und -jodid, des Amylens 91; des Benzols, der Benzolsulfosäure, von benzolsulfos. Natrium und Baryum, der benzolsulfos. Salze 92; des Toluols, Lösungswärmen von Alkoholen, Bildungswärmen von Alkoholschwefelsäuren 93, von Isäthionsäure, Neutralisationswärmen der Aethylschwefelsäure 94; Umwandlungs- und Bildungswärmen des Aldehyds, Verdampfungswärme des Aldehyds 95; Bildungswärmen des Aethers 96, von Salpetersäureäthers, des Essigsäureäthyläthers 96, des Oelsäuremethyl- und -äthyläthers 97, des Isopropylalkohols, des Propylaldehyds, des Orthopropylaldehyds, Bildungs- und Verbrennungswärme des Acetons, Bildungswärme isomerer Körper 98; explosive Substanzen 99; Explosion des Schiesspulvers 100; Bildung und Zersetzung binärer Verbindungen durch dielektrische Ueberströmung 132; Drehungsvermögen des Styrolens 148; Bildung und Zersetzung einfacher Verbindungen 165; Zersetzung von Ammoniumnitrat 193; Explosion von Grubengas 213; Kohlenoxyd gegen den galvanischen Strom, Kohlenstoffsuboxyd 216; organische Substanzen gegen Wasserstoff und Stickstoff 305; Toluol gegen Jodwasserstoff 385; Styrol 391; Naphtalin gegen Jodwasserstoff und Phosphor 403; Salpetersäurebildung in Pflanzen 869; lösliche Fermente 951; Analyse von Leuchtgasen 964; Pariser Leuchtgas 1162, 1165.

Berthelot und Bardy, **72**: Acenaphten 424.

Berthelot und Jungfleisch (E.), **68**: Perchlornaphtalin 381;

69: Theilung der Körper zwischen zwei Lösungsmitteln 45; Chlorüre des Acetylens 385;

72: Theilung eines Körpers zwischen zwei Lösungsmitteln 24;

74: Lösungswärme der vier Weinsäuren 82.

Berthelot und Louguinine, **69**: Wärmewirkungen bei doppelten Umsetzungen 125;

C.

D.

E.

F.

G.

H.

I.

J.

K.

L.

M.

N.

O.

P.

Q.

R.

S.

T.

U.

V.

W.

Y.

Z.



Druck von Wilhelm Keller in Gieſsen.

Zusätze :

Sachregister.

Aeq.	bedeutet	Aequivalent.	Nachw.	bedeutet	Nachweisung.
Anal.	„	Analyse.	Prüf.	„	Prüfung.
Anw.	„	Anwendung.	Pseudom.	„	Pseudomorphose.
Atomw.	„	Atomwärme.	Scheid.	„	Scheidung.
Best.	„	Bestimmung.	Schmelzp.	„	Schmelzpunkt.
Bestandth.	„	Bestandtheil.	Siedep.	„	Siedepunkt.
Bild.	„	Bildung.	Spannkr.	„	Spannkraft.
chem.	„	chemisch.	sp. G.	„	specifisches Gewicht.
Const.	„	Constitution.	sp. V.	„	specifisches Volum.
Dampfd.	„	Dampfdichte.	sp. W.	„	specifische Wärme.
Darst.	„	Darstellung.	therm.	„	thermisch.
Eig.	„	Eigenschaften.	Umwandl.	„	Umwandlung.
Einw.	„	Einwirkung.	Untersch.	„	Unterscheidung.
Erf.	„	Erfindung.	Unters.	„	Untersuchung.
Erk.	„	Erkennung.	Verb.	„	Verbindung.
Erstp.	„	Erstarrungspunkt.	Verh.	„	Verhalten.
Gewg.	„	Gewinnung.	volumetr.	„	volumetrisch.
Krystallf.	„	Krystallform.	Vork.	„	Vorkommen.
lat. Dampfw.	„	latente Dampfwärme.	Wirk.	„	Wirkung.
lat. Schmelzw.	„	latente Schmelzwärme.	Zers.	„	Zersetzung.
Lösl.	„	Löslichkeit.	Zus.	„	Zusammensetzung.

Die einzeln aufgezählten Salze und zusammengesetzten Aether stehen im Allgemeinen unter dem Namen der Säure oder des Salzbilders, die Haloïdverbindungen organischer Radicale bei letzteren.

A.

B.

C.

D.

E.

F.

G.

H.

I.

J.

K.

L.

M.

N.

O.

P.

Q.

R.

T.

U.

V.

W.

X.

Y.

Z.

Zusätze :

Berichtigungen

1) zum vorligenden Generalregister.

S. 71 links Z. 27 v. o. statt Diphenylmethan lies Diphenylenmethan.
S. 179 links Z. 28 v. u. statt Brummer lies Brunner.
S. 198 rechts Z. 9 v. o. statt Ratkke lies Rathke.
S. 409 links, zwischen Z. 19 u. 20 v. u. schalte ein : **69** : Darst., Eig. 397.
S. 412 links zwischen Z. 20 u. 21 v. o. schalte ein : **71** : Darst. 706.
S. 562 rechts Z. 5 v. u. statt Nitrosulfosoluolsäure lies Nitrosulfotoluolsäure.

2) Zu einzelnen Bänden der Jahresberichte.

Im JB. f. 1867 S. 684 Z. 7 v. u. statt Brummer lies Brunner.
Im JB. f. 1875 S. 1157 Z. 8 v. u. statt $C_{10}H_8$ lies C_6H_6.
S. 1870 links Z. 3 v. u. statt Dizimmethydroxamsäure lies Dizimmthydroxamsäure.
S. 1874 rechts Z. 18 v. u. statt 580 lies 550.
Im JB. f. 1876 S. 1038 Z. 11 v. u. statt frenden lies fremden.



Druck von Wilhelm Keller in Giessen.